# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

08-335776

(43) Date of publication of application: 17.12.1996

(51)Int.Cl.

H05K 3/38

C25D 5/14 HO5K 1/09

(21)Application number: 07-164548

(71)Applicant: NIKKO GOULD FOIL KK

(22)Date of filing:

08.06.1995

(72)Inventor: ARAI EITA

HINO EIJI

## (54) METHOD FOR TREATING COPPER FOIL IN PRINTED CIRCUIT

## (57)Abstract:

PURPOSE: To enhance the heat resistant stripping properties furthermore in the method for treating a copper foil in printed circuit by forming a cobalt plating layer or a plating layer composed of cobalt and nickel after roughening the surface of the copper foil by plating of copper - cobalt - nickel.

CONSTITUTION: After roughening the surface of a copper foil by plating copper - cobalt nickel alloy with adhesion quantity of 15-40µg/dm2 copper, 100-3000µg/dm2 cobalt, and 100-500μg/dm2 nickel, a cobalt plating layer is formed with adhesion quantity of 200-3000μg/dm2 followed by formation of a zinc - nickel layer with adhesion quantity of 10-1000μg/dm2 zinc and 10-600μg/dm2 nickel. Preferably, total adhesion quantity of cobalt is 300-5000μg/dm2 and that of nickel is 110-900µg/dm2. Finally, it is subjected to rustproof treatment.

### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

28.08.1997

Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or

application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

2875187

[Date of registration]

14.01.1999

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

Date of extinction of right

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平8-335776

(43)公開日 平成8年(1996)12月17日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>		識別記号	庁内整理番号	FI,		技術表示箇所
H05K	3/38		7511-4E	H05K	3/38	C
C 2 5 D	5/14			C 2 5 D	5/14	
H05K	1/09		7511-4E	H05K	1/09	Z

#### 審査請求 未請求 請求項の数8 FD (全 6 頁)

(21)出願番号	<b>特顧平7-164548</b>	(71) 出願人 591007860
		日鉱グールド・フォイル株式会社
(22)出願日	平成7年(1995)6月8日	東京都港区虎ノ門2丁目10番1号
		(72)発明者 新井 英太
		茨城県日立市白銀町3丁目3番1号日鉱グ
	·	ールド・フォイル株式会社日立工場内
		(72)発明者 日野 英治
		茨城県日立市白銀町3丁目3番1号日鉱グ
		ールド・フォイル株式会社日立工場内
		(74)代理人 弁理士 倉内 基弘 (外1名)

### (54) 【発明の名称】 印刷回路用銅箔の処理方法

#### (57)【要約】

【目的】 銅ーコバルトーニッケルから成るめっきによる粗化処理後、コバルトめっき層或いはコバルト及びニッケルから成るめっき層を形成する印刷回路用銅箔の処理方法において耐熱剥離性を更に一層改善すること。

【構成】 鋼箔の表面に付着量が  $15\sim40$  mg/dm 2 銅 $-100\sim3000$   $\mu$  g/dm 2 コバルト $-100\sim500$   $\mu$  g/dm 2 コバルト $-100\sim500$   $\mu$  g/dm 2 ニッケルであるような銅ーコバルトーニッケルから成る合金めっきによる粗化処理後、  $200\sim3000$   $\mu$  g/dm 2 の付着量のコバルトめっき層を形成し、更に付着量が  $10\sim1000$   $\mu$  g/dm 2 亜鉛 $-10\sim600$   $\mu$  g/dm 2 ニッケルの亜鉛ーニッケル層を形成する。コバルトの合計付着量が  $300\sim5$  000  $\mu$  g/dm 2 であることが好ましい。更に防錆処理を施す。

#### 【特許請求の範囲】

T,

【請求項1】 印刷回路用銅箔の処理方法において、銅箔の表面に銅ーコパルトーニッケルから成るめっきによる粗化処理後、コパルトめっき層を形成し、更に亜鉛ーニッケル層を形成することを特徴とする印刷回路用銅箔の処理方法。

【請求項2】 前記亜鉛層を形成した後に防錆処理を施すことを特徴とする請求項1の印刷回路用銅箔の処理方法。

【請求項3】 防錆処理がクロム酸化物の単独皮膜処理 或いはクロム酸化物と亜鉛及び(又は)亜鉛酸化物との 混合皮膜処理であることを特徴とする請求項2の印刷回 路用銅箔の処理方法。

【請求項4】 印刷回路用銅箔の処理方法において、銅箔の表面に付着量が $15\sim40$  mg/dm² 銅 $-100\sim3000$   $\mu$  g/dm² コバルト $-100\sim500$   $\mu$  g/dm² ニッケルであるような銅ーコバルトーニッケルから成る合金めっきによる粗化処理後、 $200\sim300$  0  $\mu$  g/dm² の付着量のコバルトめっき層を形成し、更に付着量が $10\sim1000$   $\mu$  g/dm² 亜鉛 $-10\sim600$   $\mu$  g/dm² ニッケルの亜鉛ーニッケル層を形成することを特徴とする請求項 $1\sim3$  いずれか 1 項の印刷回路用銅箔の処理方法。

【請求項5】 コバルトの合計付着量が $300\sim500$   $0\mu$  g  $\prime$  d m<sup>2</sup> でありそしてニッケルの合計付着量が $10\sim900\mu$  g  $\prime$  d m<sup>2</sup> である請求項4 の印刷回路用 網箔の処理方法。

【請求項6】 印刷回路用銅箔の処理方法において、銅箔の表面に付着量が $15\sim40$  mg/dm² 銅-2000~3000  $\mu$  g/dm² コバルト $-200\sim400$   $\mu$  g/dm² ニッケルであるような銅ーコバルトーニッケルから成る合金めっきによる粗化処理後、 $500\sim30$ 00  $\mu$  g/dm² の付着量のコバルトめっき層を形成し、更に付着量が $30\sim800$   $\mu$  g/dm² 亜鉛 $-30\sim600$   $\mu$  g/dm² ニッケルの亜鉛ーニッケル層を形成することを特徴とする請求項 $1\sim3$  いずれか 1 項の印刷回路用銅箔の処理方法。

【請求項7】 コパルトの合計付着量が $2500\sim50$ 00 $\mu$ g/dm<sup>2</sup> でありそしてニッケルの合計付着量が $230\sim900\mu$ g/dm<sup>2</sup> である請求項6の印刷回路用銀箔の処理方法。

【請求項8】 ニッケルの合計付着量が300~800 μg/dm<sup>2</sup> である請求項7の印刷回路用銅箔の処理方法。

# 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、印刷回路用銅箔の処理 方法に関するものであり、特には銅箔の表面に銅ーコパルトーニッケルから成るめっきによる粗化処理後、コパルトめっき層を形成することにより、アルカリエッチン グ性を有し、しかも良好な耐熱剥離強度及び耐熱酸化性等を具備すると共に黒色の表面色調を有する印刷回路用鋼箔を生成する処理方法において、耐熱酸化性を更に一層改善する印刷回路用鋼箔の処理方法関するものである。本発明銅箔は、例えばファインパターン印刷回路及び磁気ヘッド用FPC (Flexible Printed Circuit)として特に適する。

#### [0002]

【従来の技術】銅及び銅合金箔(以下銅箔と称する)は、電気・電子関連産業の発展に大きく寄与しており、特に印刷回路材として不可欠の存在となっている。印刷回路用銅箔は一般に、合成樹脂ボード、フィルム等の基材に接着剤を介して或いは接着剤を使用せずに高温に下で積層接着して銅張積層板を製造し、その後目的とと下で積層接着して銅張積層板を製造し、その後目的と経て必要な回路を形成するペくレジスト塗布及び露光工程を経て必要な回路を印刷した後、不要部を除去するエッチング処理が施される。最終的に、所要の素子が半田付けされて、エレクトロニクスデバイス用の種々の印刷回路板を形成する。印刷回路板用銅箔に関する品質要求は、樹脂基材と接着される面(粗化面)と非接触面(光沢面)とで異なり、それぞれに多くの方法が提唱されている。

【0003】例えば、粗化面に対する要求としては、主として、

①保存時における酸化変色のないこと、

②基材との引き剥し強さが高温加熱、湿式処理、半田付け、薬品処理等の後でも充分なこと、

③基材との積層、エッチング後に生じる所謂積層汚点のないこと

等が挙げられる。

【0004】粗化処理は銅箔と基材との接着性を決定するものとして、大きな役割を担っている。粗化処理としては、当初銅を電着する銅粗化処理が採用されていたが、その後様々の技術が提唱され、特に耐熱剥離強度、耐塩酸性及び耐酸化性の改善を目的として銅ーニッケル粗化処理が一つの代表的処理方法として定着するようになった。本件出願人は、特開昭52-145769号において銅ーニッケル処理を提唱し、成果を納めてきた。銅ーニッケル処理表面は黒色を呈し、特にフレキシブル基板用圧延処理箔では、この銅ーニッケル処理の黒色が商品としてのシンボルとして認められるに至っている

【0005】しかしながら、銅ーニッケル粗化処理は、耐熱剥離強度及び耐酸化性並びに耐塩酸性に優れる反面で、近時ファインパターン用処理として重要となってきたアルカリエッチング液でのエッチングが困難であり、150μmピッチ回路巾以下のファインパターン形成時に処理層がエッチング残となってしまう。

【0006】そこで、ファインパターン用処理として、本件出願人は、先にCu-Co処理(特公昭63-2158号及び特願平1-112227号)及びCu-Co

【0007】最近の印刷回路のファインパターン化及び 多様化への趨勢にともない、

**①Cu−Ni処理の場合に匹敵する耐熱剥離強度(特にアクリル系接着剤を用いたとき)及び耐塩酸性を有すること、**

②アルカリエッチング液で150μmピッチ回路巾以下の印刷回路をエッチングできること、

③Cu-Ni処理の場合と同様に、耐酸化性(180℃×30分のオーブン中での耐酸化性)を向上すること、④Cu-Ni処理の場合と同様の黒化処理であることが更に要求されるようになった。即ち、回路が細くなると、塩酸エッチング液により回路が剝離し易くなる傾いが強まり、その防止が必要である。回路が細くなると、半田付け等の処理時の高温により回路がやはり剝離し易くなり、その防止もまた必要である。ファインパターン化が進む現在、例えばCuCl2エッチング液で150μmピッチ回路巾以下の印刷回路をエッチングできることはもはや必須の要件であり、レジスト等の多様化にともないアルカリエッチングも必要要件となりつつある。黒色表面も、位置合わせ精度及び熱吸収を高めることの点で銅箔の製作及びチップマウントの観点から重要となっている。

【0008】こうした要望に答えて、本件出願人は、銅箔の表面に銅ーコパルトーニッケルから成るめっきによったルトめっき層或いはコパルトのであることにより、印刷の路銅箔として上述した多くの一Ni処理と匹敵する上述した移にCu-Ni処理と匹敵する上が、特にCu-Ni処理と匹敵する上がときの耐熱剥離強度を低下せず、耐酸化性に優れそにも表面色調も黒色である銅箔処理方法を開発することに成功した(特公平6-54831号)。好ましくは、前記コパルトめっき層或いはコパルト及びニッケルから成のすいにからを層を形成した後に、クロム酸化物の単独皮膜処理を代表とする防錆処理が施される。

#### [0009]

【発明が解決しようとする課題】その後、電子機器の発展が進む中で、半導体デバイスの小型化、高集積化が更に進み、これらの印刷回路の製造工程で行われる処理が一段と高温となりまた製品となった後の機器使用中の熱発生により、銅箔と樹脂基材との間での接合力の低下があらためて問題となるようになった。本発明の課題は、特公平6-54831号において確立された銅箔の表面

に銅ーコバルトーニッケルから成るめっきによる粗化処理後、コバルトめっき層或いはコバルト及びニッケルから成るめっき層を形成する印刷回路用銅箔の処理方法において耐熱剥離性を更に一層改善することである。

## [0010]

【課題を解決するための手段】本発明者らの研究の結果、銅箔の表面に銅ーコパルトーニッケルから成るめったよる粗化処理後、コパルトめっき層を形成し、これをの上に亜鉛ーニッケル層を形成することにより、これまでの利点を生かしたまま耐熱剥離性を一層改善したが明らかとなった。この知見に基づいて、銅箔の処理方法にの知りによる粗化の地理方法のの地域、コパルトーニッケルから成るめっきによる粗化ルルトのもである。好ましくは、前記コパルトーニッケルが成し、更に亜鉛ーニッケルを移とするものである。好ましくは、前記コパルトを形成するものである。好ましくは、前記コパルトを形成するものである。好ましくは、前記コパルトを形成するものである。好ましくは、前記コパルトを形成するものである。好ましくは、前記コパルトを形成した後に、クロム酸化物の単独皮膜処理或いはクロム酸化物と亜鉛及び(又は)亜鉛酸化物との混合皮膜処理を代表とする防錆処理が施される。

【〇〇11】特定的には、印刷回路用銅箔の処理方法に おいて、銅箔の表面に付着量が15~40mg/dm<sup>2</sup> 銅ー100~3000μg/dm<sup>2</sup> 、好ましくは200  $0 \sim 3000 \mu \text{ g/dm}^2 \ \exists \text{ //} \text{ //} \text{ //} \text{ //} = 100 \sim 500 \mu$  $g/dm^2$ 、好ましくは200~400 $\mu g/dm^2$  二 ッケルであるような銅ーコバルトーニッケルから成る合 金めっきによる粗化処理後、200~3000μg/d m<sup>2</sup>、好ましくは500~3000μg/dm<sup>2</sup>の付着 量のコバルトめっき層を形成し、更に付着量が10~1  $000 \mu g / dm^2$ 、好ましくは $30 \sim 800 \mu g / d$  $m^2$  亜鉛 $-10\sim600\mu$ g/d $m^2$ 、好ましくは30 ~600µg/dm<sup>2</sup> ニッケルの亜鉛ーニッケル層を形 成する。望ましくは、コバルトの合計付着量が300~  $5000 \mu g / dm^2$ 、好ましくは2500~5000 μg/dm<sup>2</sup> でありそしてニッケルの合計付着量が11  $0~900 \mu g / dm^2$ 、好ましくは230~900  $\mu$  $g/dm^2$  より好ましくは300~800 $\mu$  g/dm<sup>2</sup> とされる。

#### [0012]

【作用】本発明において使用する銅箔は、電解銅箔或いは圧延銅箔いずれでも良い。通常、銅箔の、樹脂基材と接着する面即ち粗化面には積層後の銅箔の引き剥し強さを向上させることを目的として、脱脂後の銅箔の表面にふしこぶ状の電着を行なう粗化処理が施される。電解銅箔は製造時点で凹凸を有しているが、粗化処理により電解銅箔の凸部を増強して凹凸を一層大きくする。本発明においては、この粗化処理は銅ーコパルトーニッケル合金めっきにより行なわれる。粗化前の前処理として通常の銅めっき等がそして粗化後の仕上げ処理として電着物の脱落を防止するために通常の銅めっき等が行なわれる

こともある。圧延銅箔と電解銅箔とでは処理の内容を幾分異にすることもある。本発明においては、こうした前処理及び仕上げ処理をも含め、銅箔粗化と関連する公知の処理を必要に応じて含め、総称して粗化処理と云うものとする。

【0013】本発明に従えば、粗化処理としての銅ーコ バルトーニッケル合金めっきは、電解めっきにより、付 着量が15~40mg/dm<sup>2</sup> 銅-100~3000μ  $g/dm^2 = 1/(1) + 100 = 500 \mu g/dm^2 = 9$ ケルであるような3元系合金層を形成するように実施さ れる。Co付着量が100μg/dm<sup>2</sup>未満では、耐熱 性が悪化し、エッチング性が悪くなる。Co付着量が3 000μg/dm<sup>2</sup> を超えると、磁性の影響を考慮せね ばならない場合には好ましくなく、エッチングシミが生 じ、また、耐酸性及び耐薬品性の悪化が考慮されうる。 Ni付着量が100μg/dm<sup>2</sup>未満であると、耐熱性 が悪くなる。他方、Ni付着量が500μg/dm<sup>2</sup>を 超えると、エッチング性が低下する。すなわち、エッチ ング残ができたり、エッチングできないというレベルで はないが、ファインパターン化が難しくなる。好ましい Co付着量は2000~3000µg/dm<sup>2</sup> でありそ して好ましいニッケル付着量は200~400μg/d m<sup>2</sup> である。ここで、エッチングシミとは、塩化銅でエ ッチングした場合、Coが溶解せずに残ってしまうこと を意味しそしてエッチング残とは塩化アンモニウムでア ルカリエッチングした場合、Niが溶解せずに残ってし まうことを意味するものである。

【0014】こうした3元系合金めっきを形成するための一般的浴及びめっき条件は次の通りである:

(Cu-Co-Ni3元合金めっき条件)

Cu: 10~20g/リットル Co: 1~10g/リットル Ni: 1~10g/リットル

pH:1~4 温度:40~50℃

電流密度Dk : 20~30A/dm2

時間:1~5秒

【0015】本発明は、粗化処理後、粗化面上に200~ $3000\mu$  g  $\angle$  d m  $^2$  の付着量のコバルトめっき層を形成する。このコバルトめっきは、鋼箔と基板の接着強度を実質的に低下させない程度に行なう必要がある。コバルト付着量が $200\mu$  g  $\angle$  d m  $^2$  未満では、耐熱剥離強度が低下し、耐酸化性及び耐薬品性が悪化する。また、もう一つの理由として、Co 量が少ないと処理表面が赤っぽくなってしまうので好ましくない。コバルト付着量が $3000\mu$  g  $\angle$  d m  $^2$  を超えると、磁性の影響を考慮せねばならない場合には好ましくなく、エッチングシミが生じ、また、耐酸性及び耐薬品性の悪化が考慮される。好ましいコバルト付着量は500~ $3000\mu$  g  $\angle$  d m  $^2$  である。

【0016】コバルトめっきの条件は次の通りである: (コバルトめっき)

Co: 1~30g/リットル

pH:1.5~3.5 温度:30~80℃

 $D_{k}$ : 1. 0~20. 0A/dm<sup>2</sup>

時間: 0.5~4秒

【0017】本発明に従えば、コバルトめっき上に更に、付着量が $10\sim1000\mu$ g/dm² 亜鉛 $-10\sim600\mu$ g/dm² 亜鉛 $-10\sim600\mu$ g/dm² 亜鉛 $-10\sim600\mu$ g/dm² ニッケルの亜鉛-ニッケル合金めっき層を形成する。亜鉛付着量が $10\mu$ g/dm² 未満では耐熱劣化率改善効果がない(耐熱劣化率が40%以上となる)。他方、亜鉛付着量が $1000\mu$ g/dm² を超えると耐塩酸劣化率が極端に悪くなる(50%以上となる)。ニッケル付着量が $10\mu$ g/dm² 未満では耐熱劣化率改善効果がなく、また亜鉛ーニッケル被膜中のNi比率が低くなると、耐薬品性が低下する。他方、ニッケル付着量が $600\mu$ g/dm² を超えると、エッチング残が生じる。好ましくは、亜鉛付着量は $30\sim60\mu$ g/dm² とされそしてニッケル付着量は $30\sim600\mu$ g/dm² とされる。

【0018】 Zn-Niめっき条件は次の通りである: (Zn-Niめっき条件)

Zn:10~30g/I Ni:1~10g/I

pH:3~4

温度:40~50℃

 $Dk: 0.5 \sim 5 A/dm^2$ 

時間:1~3秒

【0019】本発明に従えば、粗化処理としての銅ーコ バルトーニッケル合金めっき層、コバルトめっき層そし て亜鉛ーニッケル合金めっき層が順次形成されるが、こ れら層における合計量のコバルト付着量及びニッケル付 着量が重要であることが見いだされた。理由は定かでな いが、3層が一体的に挙動する。コバルトの合計付着量 が300~5000 $\mu$ g/d $m^2$  でありそしてニッケル の合計付着量が110~900μg/dm<sup>2</sup> とされるこ とが望ましい。コパルトの合計付着量が300µg/d m<sup>2</sup> 未満では、耐熱性及び耐薬品性が低下する。他方コ バルトの合計付着量が5000μg/dm<sup>2</sup> を超える と、エッチングシミが生じる。ニッケルの合計付着量が 110μg/dm<sup>2</sup> 未満では、耐熱性及び耐薬品性が低 下する。ニッケルの合計付着量が900μg/d m<sup>2</sup> を 超えると、エッチング残が生じる。好ましくは、コバル トの合計付着量は2500~5000μg/dm<sup>2</sup>であ りそしてニッケルの合計付着量は230~900μg/ dm<sup>2</sup>、より好ましくは300~800μg/dm<sup>2</sup>と される。

【 O O 2 O 】この後、必要に応じ防錆処理が実施される。本発明において好ましい防錆処理は、クロム酸化物

単独の皮膜処理或いはクロム酸化物と亜鉛/亜鉛酸化物との混合物皮膜処理である。クロム酸化物と亜鉛/亜鉛酸化物との混合物皮膜処理とは、亜鉛塩または酸化亜鉛とクロム酸塩とを含むめっき浴を用いて電気めっきにより亜鉛または酸化亜鉛とクロム酸化物とより成る亜鉛ークロム基混合物の防錆層を被覆する処理である。めっき浴としては、代表的には、K2Cr2O7、Na2Cr2O7等の重クロム酸塩やCrO3等の少なくとも一種と、水溶性亜鉛塩、例えばZnO、ZnSO4・7H2O等少なくとも一種と、水酸化アルカリとの混合水溶液が用いられる。代表的なめっき浴組成と電解条件例は次の通りである:

(クロム防錆処理)

#### K2Cr207

4

(Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>07或いはCr<sub>03</sub>) : 2~1 O g/リットル

NaOH或いはKOH : 10~50g/リットル

ZnO 或いはZnSO4 ・7H2O: O. O5~10g/リットル

pH:7~13 浴温:20~80℃

電流密度: 0. 05~5A/dm2

時間:5~30秒

アノード: Pt-Ti 板、ステンレス鋼板等

クロム酸化物はクロム量として  $15 \mu g / dm^2$  以上そして亜鉛は  $30 \mu g / dm^2$  以上の被覆量が要求される。

【0021】こうして得られた銅箔は、優れた耐熱性剝離強度、耐酸化性及び耐塩酸性を有し、しかも $CuCl_2$  エッチング液で $150\mu$ mピッチ回路巾以下の印刷回路をエッチングでき、しかもアルカリエッチングも可能とする。アルカリエッチング液としては、例えば、 $NH40H:6\pi\nu/+;NH4Cl:5\pi\nu/+;CuCl_2:2\pi\nu/+$ (温度 $50^{\circ}$ )等の液が知られている。

【0022】更に重要なことは、得られた銅箔は、Cu -Ni処理の場合と同じく黒色を有していることであ る。こうした黒色は、位置合わせ精度及び熱吸収率の高 いことの点から重要である。詳しくは、リジッド基板及 びフレキシブル基板を含め印刷回路基板は、ICや抵 抗、コンデンサ等の部品を自動工程で搭載していくが、 その際センサーにより回路を読み取りながらチップマウ ントを行なっている。このとき、カプトンなどのフィル ムを通して銅箔処理面での位置合わせを行なうことがあ る。また、スルーホール形成時の位置決めも同様であ る。このとき処理面が黒に近い程、光の吸収が良いた。 め、位置決めの精度が高くなる。更には、基板を作製す る際、銅箔とフィルムとを熱を加えながらキュワリング して接着させることが多い。このとき、遠赤外線、赤外 線等の長波長波を用いることにより加熱する場合、処理 面の色調が黒い方が加熱効率が良くなる。

【0023】最後に、必要に応じ、銅箔と樹脂基板との接着力の改善を主目的として、防錆層上の少なくとも粗 化面にシランカップリング剤を塗布するシラン処理が施 される。塗布方法は、シランカップリング剤溶液のスプレーによる吹付け、コーターでの塗布、浸漬、流しかけ等いずれでもよい。例えば、特公昭60-15654号は、銅箔の粗面側にクロメート処理を施した後シランカップリング剤処理を行なうことによって銅箔と樹脂基板との接着力を改善することを記載している。詳細はこれを参照されたい。この後、必要なら、銅箔の延性を改善する目的で焼鈍処理を施すこともある。

#### [0024]

【実施例】以下に、実施例及び比較例を呈示する。圧延 銅箔に前述した条件範囲で銅ーコバルトーニッケルめっき粗化処理を施して、銅を $17mg/dm^2$ 、コバルトを $2200\mug/dm^2$ そしてニッケルを $300\mug/dm^2$ 付着した後に、水洗し、その上にコバルトめっき 層を形成した。コバルト付着量は $700\mug/dm^2$ とした。従って、コバルトの合計付着量は $2900\mug/dm^2$ であった。サンプルNo. 2n2については、コバルト付着量を増加させた例(サンプルNo. 2n2の及び2C)及びニッケル付着量を増加させた例(サンプルNo. 2n2の及び2C)を追加した。水洗後、付着量を変化させて亜鉛ーニッケルを付着し、最後に防錆処理を行ないそして乾燥した。亜鉛ーニッケルを付着しない比較例サンプルをサンプルNo. 102として用意した。

【 O O 2 5 】サンプルをガラスクロス基材エポキシ樹脂 板に積層接着し、常態(室温)剥離強度(kg/cm)を測定し耐熱劣化は180℃×48時間加熱後の剥離強度の劣化率(%)として示し、そして耐塩酸劣化は18%塩酸に1時間浸漬した後の剥離強度を0.2mm幅×10本回路で測定した場合の劣化率(%)として示した。アルカリエッチングは下記の液を使用してエッチング状態の目視による観察をした。

(アルカリエッチング液)

NH4 OH : 6mo I / I

NH4 CI:5mol/I

CuCl2 2H2 O: 2mo 1/1

温度:50℃

エッチングシミは下記の塩化銅ー塩酸液を使用してエッ チング状態の目視による観察をした。

(塩化銅エッチング液)

CuCl2 · 2H2 O: 200g/1

HCI: 150g/I

温度:40℃

【0026】使用した浴組成及びめっき条件は次の通り であった:

[浴組成及びめっき条件]

(A) 粗化処理(Cu-Co-Ni)

Cu: 15g/1

Co: 8. 5g/l

Ni:8.6g/1

pH: 2. 5

温度:38℃

 $Dk: 20A/dm^2$ 

時間:2秒

鋼付着量: 17mg/dm2

コパルト付着量: 2 2 0 0 μ g / d m<sup>2</sup> ニッケル付着量: 3 0 0 μ g / d m<sup>2</sup>

(B) 防錆処理(Co)

Co: 10g/I

pH 2.5

温度:50℃

 $Dk: 5. 6-16. 7A/dm^2$ 

時間: 0.5秒

コパルト付着量: 700~3400μg/dm<sup>2</sup>

(C) 耐熱剝離性改善処理(Zn-Ni)

Zn:20g/1

Ni:5g/I

pH: 3. 5

温度:40℃

 $Dk: 0. 3 \sim 1. 5 A / dm^2$ 

時間:1秒

Zn付着量: 30~1100μg/dm<sup>2</sup> Ni付着量: 40~700μg/dm<sup>2</sup>

(D) 防錆処理(クロメート)

K2 Cr2 O7 (Na2 Cr2 O7 あるいはCrO)

3):5g/l

NaOHあるいはKOH:30g/I

ZnOあるいはZnSO4・7H2 O:5g/l

p H: 1 0 温度: 4 0℃

 $Dk: 2A/dm^2$ 

時間10秒

アノード:PtーTi板

[0027]

【表 1】

サンブル	<u>付着量(μg/dm²)</u>			常態	耐熱劣化	耐塩酸	エッチング
No.	<u>Z n</u>	<u>N i</u>	Co	kg/cm	96	劣化%	シミ
1	30	340	2900	1. 18	25.0	4. 4	$\overline{}$
2	80	370	2900	1. 15	18.2	5.5	0
2 A	80	370	3700	1.15	20.7	4.7	0
2 B	80	370	4800	1.15	21.0	4.1	0
2 C	80	370	5600	1.16	19.0	4.5	×
2 D	80	850	2900	1.16	19.0	4.7	0
2 E	80	1000	2900	1.5	19.0	6.1	×
3	170	380	2900	1.15	19.1	5.0	0
4	260	400	2900	1.15	15.0	4.6	Ó
5	360	410	2900	1.16	16.2	6.0	Ŏ
6	460	400	2900	1.15	15.0	5. 5	Ŏ
7	570	400	2900	1.15	15.0	6.0	ŏ
8	800	400	2900	1.16	14.5	14.0	Ō
9 1	100	410	2900	1.17	14.0	51.0	Ŏ
比較例							Ī
10	0	300	2900	1. 18	44.0	0	0

註:Co及びNi付着量は次の合計量を表す。

(A) 粗化処理 (Cu-Co-Ni) Co付着量: 2200μg/dm²

N i 付着量: 300μg/dm² (B) 防錆処理 (Co)

Co付着量: 700~3400μg/dm² (C) 耐熱剥離性改善処理 (Zn-Ni) Zn付着量: 30~1100μg/dm² Ni付着量: 40~700μg/dm²

【0028】表1のコバルト付着量の数値は粗化処理のコバルト付着量と防錆処理のコバルト付着量の合計であり、ニッケル付着量の数値は粗化処理のニッケル付着量と耐熱剥離性改善処理のニッケル付着量の合計である。アルカリエッチング性はすべてのサンプルについて良好であった。表1から耐熱劣化率が比較例の44%と大きく比較して改善されていることがわかる。 $Zn付着量が10\mug/dm^2$ 未満では、耐熱劣化率が40%以上となり好ましくなく、他方 $Zn付着量が1000\mug/dm^2$ を超えると、耐塩酸劣化率50%以上となり好ましくない。両者を勘案して、 $Zn付着量は10~1000\mug/dm^2$ である。Znochit Column Colu

ると、エッチングシミが発生し、好ましくない。Ni合計付着量が $110\mu$ g/dm $^2$ 未満であると、耐熱劣化率40%以上となり、好ましくない。Ni合計付着量が $900\mu$ g/dm $^2$ を超えると、エッチングシミが発生し、好ましくない。

## [0029]

【発明の効果】本発明は、銅箔の表面に鋼ーコバルトーニッケルから成るめっきによる粗化処理後、コバルトめっき層を形成する印刷回路用鋼箔の処理方法において、その有益な利点を生かしたまま、耐熱剥離性を更に一層改善することに成功し、近時の半導体デバイスの急激な発展に伴なう処理の高温化並びに印刷回路用の高密度及び高多層化に対応し得る鋼箔の処理方法を提供する。